



(51) Internationale Patentklassifikation ⁶ : C07C 253/10, 255/07, 7/167, 255/04		A1	(11) Internationale Veröffentlichungsnummer: WO 98/27054 (43) Internationales Veröffentlichungsdatum: 25. Juni 1998 (25.06.98)
<p>(21) Internationales Aktenzeichen: PCT/EP97/06900</p> <p>(22) Internationales Anmeldedatum: 10. Dezember 1997 (10.12.97)</p> <p>(30) Prioritätsdaten: 196 52 273.0 16. Dezember 1996 (16.12.96) DE</p> <p>(71) Anmelder (<i>für alle Bestimmungsstaaten ausser US</i>): BASF AKTIENGESELLSCHAFT [DE/DE]; D-67056 Ludwigshafen (DE).</p> <p>(72) Erfinder; und</p> <p>(75) Erfinder/Anmelder (<i>nur für US</i>): FISCHER, Jakob [DE/DE]; Blumenstrasse 19, D-85414 Kirchdorf (DE). SIEGEL, Wolfgang [DE/DE]; Goethestrasse 34b, D-67117 Limburgerhof (DE). MUNDINGER, Klaus [DE/DE]; Schillerstrasse 28, D-67117 Limburgerhof (DE). MEYER, Gerald [DE/DE]; Adolf-Diesterweg-Strasse 75, D-67071 Ludwigshafen (DE).</p> <p>(74) Anwälte: KINZEBACH, Werner usw.; Reitstötter, Kinzebach & Partner, Postfach 86 06 49, D-81633 München (DE).</p>		<p>(81) Bestimmungsstaaten: AL, AU, BG, BR, BY, CA, CN, CZ, GE, HU, ID, IL, JP, KR, KZ, LT, LV, MX, NO, NZ, PL, RO, RU, SG, SI, SK, TR, UA, US, eurasisches Patent (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), europäisches Patent (AT, BE, CH, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE).</p> <p>Veröffentlicht <i>Mit internationalem Recherchenbericht. Vor Ablauf der für Änderungen der Ansprüche zugelassenen Frist. Veröffentlichung wird wiederholt falls Änderungen eintreffen.</i></p>	

(54) Title: MONOOLEFINIC C₅-MONONITRILES, METHOD FOR THE PRODUCTION AND THE USE THEREOF(54) Bezeichnung: MONOOLEFINISCHE C₅-MONONITRILE, VERFAHREN ZU IHRER HERSTELLUNG UND IHRER VERWENDUNG**(57) Abstract**

The present invention relates to a method for producing mixtures of monoolefinic C₅-mononitriles with non-conjugated C=C- and C≡N-bonding by catalytic hydrocyanation of a 1,3-butadiene-containing hydrocarbon mixture, which is characterized in that initially the proportion of those constituents impairing catalytic hydrocyanation is reduced in the hydrocarbon mixture, and the mixture obtained thereby is subsequently catalytically hydrocyanated.

(57) Zusammenfassung

Die vorliegende Erfindung betrifft ein Verfahren zur Herstellung von Gemischen monoolefinischer C₅-Mononitrile mit nichtkonjugierter C=C- und C≡N-Bindung durch katalytische Hydrocyanierung eines 1,3-Butadien-haltiges Kohlenwasserstoffgemisches, das dadurch gekennzeichnet ist, daß man in dem Kohlenwasserstoffgemisch zunächst den Anteil derjenigen Komponenten, welche die katalytische Hydrocyanierung beeinträchtigen, verringert und das so erhaltene Gemisch anschließend katalytisch hydrocyaniert.

LEDIGLICH ZUR INFORMATION

Codes zur Identifizierung von PCT-Vertragsstaaten auf den Kopfbögen der Schriften, die internationale Anmeldungen gemäss dem PCT veröffentlichen.

AL	Albanien	ES	Spanien	LS	Lesotho	SI	Slowenien
AM	Armenien	FI	Finnland	LT	Litauen	SK	Slowakei
AT	Österreich	FR	Frankreich	LU	Luxemburg	SN	Senegal
AU	Australien	GA	Gabun	LV	Leitland	SZ	Swasiland
AZ	Aserbaidschan	GB	Vereinigtes Königreich	MC	Monaco	TD	Tschad
BA	Bosnien-Herzegowina	GE	Georgien	MD	Republik Moldau	TG	Togo
BB	Barbados	GH	Ghana	MG	Madagaskar	TJ	Tadschikistan
BE	Belgien	GN	Guinea	MK	Die ehemalige jugoslawische Republik Mazedonien	TM	Turkmenistan
BF	Burkina Faso	GR	Griechenland			TR	Türkei
BG	Bulgarien	HU	Ungarn	ML	Mali	TT	Trinidad und Tobago
BJ	Benin	IE	Irland	MN	Mongolei	UA	Ukraine
BR	Brasilien	IL	Israel	MR	Mauretanien	UG	Uganda
BY	Belarus	IS	Island	MW	Malawi	US	Vereinigte Staaten von Amerika
CA	Kanada	IT	Italien	MX	Mexiko		
CF	Zentralafrikanische Republik	JP	Japan	NE	Niger	UZ	Usbekistan
CG	Kongo	KE	Kenia	NL	Niederlande	VN	Vietnam
CH	Schweiz	KG	Kirgisistan	NO	Norwegen	YU	Jugoslawien
CI	Côte d'Ivoire	KP	Demokratische Volksrepublik Korea	NZ	Neuseeland	ZW	Zimbabwe
CM	Kamerun			PL	Polen		
CN	China	KR	Republik Korea	PT	Portugal		
CU	Kuba	KZ	Kasachstan	RO	Rumänien		
CZ	Tschechische Republik	LC	St. Lucia	RU	Russische Föderation		
DE	Deutschland	LI	Liechtenstein	SD	Sudan		
DK	Dänemark	LK	Sri Lanka	SE	Schweden		
EE	Estland	LR	Liberia	SG	Singapur		

Monoolefinische C₅-Mononitrile, Verfahren zu ihrer Herstellung und ihrer Verwendung

5 Beschreibung

Die vorliegende Erfindung betrifft monoolefinische C₅-Mononitrile, bei denen die C=C- und die C≡N-Bindung nicht konjugiert sind, ein 10 Verfahren zu ihrer Herstellung durch katalytische Hydrocyanierung eines 1,3-Butadien-haltigen Kohlenwasserstoffgemisches und ihre Verwendung als Zwischenprodukte für die Weiterverarbeitung zu Adipodinitril.

15 Die Herstellung von Gemischen monoolefinischer C₅-Mononitrile, die z.B. 3-Pentennitril und 2-Methyl-3-butennitril enthalten, aus reinem 1,3-Butadien ist äußerst unwirtschaftlich, da dieses durch aufwendige extraktive Destillation aus technisch erhältlichen Kohlenwasserstoffgemischen isoliert werden muß.

20 1,3-Butadien-haltige Kohlenwasserstoffgemische sind in großtechnischem Maßstab erhältlich. So fällt z.B. bei der Aufarbeitung von Erdöl durch Steamcracken von Naphtha ein als C₄-Schnitt bezeichnetes Kohlenwasserstoffgemisch mit einem hohen Gesamtoleni- 25 nanteil an, wobei etwa 40 % auf 1,3-Butadien und der Rest auf Monoolefine und mehrfach ungesättigte Kohlenwasserstoffe sowie Alkanen entfällt. Diese Ströme enthalten immer auch geringe Anteile von im allgemeinen bis zu 5 % an Alkinen, 1,2-Dienen und Vinylacetylen, die nur durch aufwendige und somit teure verfahrenstechnische Maßnahmen abgetrennt werden können.

30 Eine Möglichkeit zur Entfernung von Acetylenen und Allenen aus Diolefin-haltigen Kohlenwasserstoffgemischen besteht in der Teilhydrierung dieser Gemische in Gegenwart von Katalysatoren, die 35 befähigt sind, zwischen diesen Substanzklassen zu differenzieren. So beschreibt die US-A-4,587,369 selektive Hydriertkatalysatoren auf Basis von Pd auf einem Aluminiumoxid-Träger.

40 Die US-A-4,704,492 beschreibt Cu/Pd-Kontakte als selektive Hydriertkatalysatoren.

Bei bestimmten Verwendungen des Kohlenwasserstoffgemisches ist ein möglichst geringer Verlust an Diolefin, z.B. an 1,3-Butadien, bei gleichzeitig möglichst vollständiger Entfernung der Acetylene 45 erwünscht. Die US-A-4,493,906 beschreibt einen Katalysator auf Basis von fein verteiltem Kupfer auf einem γ -Al₂O₃-Träger, mit dem Acetylen aus einem Butadien-haltigen Gemisch praktisch vollständig

dig entfernt wird und der Butadienverlust im Bereich von höchstens 1% liegt.

1,3-Butadien dient z.B. als wichtiges Ausgangsprodukt für die Herstellung von Adipodinitril, aus dem z.B. α,ω -Alkylendiamine hergestellt werden können, wichtige Komponenten für die großtechnische Herstellung von Polyamiden (Nylon). Zur Herstellung dieser Diamine geht man im allgemeinen von entsprechenden Dinitrilen aus und unterwirft diese einer Hydrierung. So verlaufen alle industriell genutzten Verfahren zur Herstellung des 1,6-Diaminohexans über die Zwischenstufe des Adipinsäuredinitrils, von dem jährlich weltweit etwa 1.0 Mio. Tonnen produziert werden. In K. Weissermel, H.-J. Arpe, Industrielle Organische Chemie, 4. Auflage, VCH Weinheim, S. 266 ff. sind vier prinzipiell unterschiedliche Routen zur Herstellung von Adipinsäuredinitril beschrieben:

1. die dehydratisierende Aminierung der Adipinsäure mit Ammoniak in der Flüssig- oder Gasphase über intermediär gebildetes Diamid;
2. die indirekte Hydrocyanierung des 1,3-Butadiens über die Zwischenstufe der 1,4-Dichlorbutene;
- 20 3. die Hydrodimerisierung von Acrylnitril in einem elektrochemischen Prozess; und
4. die direkte Hydrocyanierung von 1,3-Butadien mit Cyanwasserstoff.

25

Nach dem letztgenannten Verfahren erhält man in einer ersten Stufe durch Monoaddition ein Gemisch isomerer Pentennitrile und Methylbutennitrile, das in einer zweiten Stufe zu vorwiegend 3- und 4-Pentennitril isomerisiert wird. Anschließend wird in einer dritten Stufe durch anti-Markownikow-Cyanwasserstoffaddition an 4-Pentennitril das Adipinsäuredinitril gebildet. Die Umsetzung erfolgt dabei in der Flüssigphase in einem Lösungsmittel, wie z. B. Tetrahydrofuran, bei einer Temperatur im Bereich von 30 - 150 °C und drucklos. Dabei werden als Katalysatoren Nickelkomplexe mit Phosphin- bzw. Phosphit-Liganden und Metallsalz-Promotoren verwendet. In dem oben genannten Review findet sich kein Hinweis auf eine mögliche Brauchbarkeit eines industriellen C₄-Schnittes anstelle von reinem 1,3-Butadien als Edukt.

40

In "Applied Homogeneous Catalysis with Organometallic Compounds", Bd. 1, VCH Weinheim, S. 465 ff. wird allgemein die heterogen und homogen katalysierte Addition von Cyanwasserstoff an Olefine beschrieben. Dabei werden vor allem Katalysatoren auf Basis von Phosphin- und Phosphit-Komplexen des Nickels und Palladiums verwendet, die eine hohe Produktselektivität, verbesserte Umsätze und verringerte Reaktionszeiten ermöglichen. Zur Herstellung von

Adipinsäuredinitril durch Hydrocyanierung von Butadien werden vorwiegend Nickel(0)-Phosphitkatalysatoren, ggf. in Gegenwart einer Lewis-Säure als Promotor verwendet. Allgemein läßt sich die Reaktion in die drei Schritte gliedern: 1. Synthese von Mononitrilen durch Hydrocyanierung von 1,3-Butadien; 2. Isomerisierung; 3. Synthese von Dinitrilen. Bei der Bildung des Monoadditionsproduktes erhält man ein Isomerengemisch aus 3-Pentennitril und 2-Methyl-3-butennitril, wobei die Selektivität bezüglich des linearen 3-Pentennitrils in Abhängigkeit vom verwendeten Katalysator etwa 70 bis 90 % beträgt. Wird dieser erste Reaktionsschritt in Abwesenheit von Lewis-Säuren durchgeführt, so findet im allgemeinen keine Zweitaddition von Cyanwasserstoff statt und das erhaltene Produktgemisch kann einer Isomerisierung unter Verwendung der gleichen Katalysatorsysteme wie im ersten Reaktionsschritt, diesmal in Gegenwart einer Lewis-Säure, wie z. B. $ZnCl_2$, als Promotor unterzogen werden. Dabei findet zum einen Isomerisierung von 2-Methyl-3-butennitril zu 3-Pentennitril und zum anderen die Isomerisierung von 3-Pentennitril zu den verschiedenen *n*-Cyantriflen statt. In dieser Publikation ist erwähnt, daß das thermodynamisch stabilste Isomer, das 2-Pentennitril, bei dem die C,N-Dreifachbindung mit der C,C-Doppelbindung in Konjugation steht, die Reaktion inhibiert, da es als Katalysatorgift wirkt. Die gewünschte Isomerisierung zu 4-Pentennitril wird nur dadurch ermöglicht, daß 3-Pentennitril wesentlich schneller zu 4-Pentennitril als zu 2-Pentennitril isomerisiert wird.

Die EP-A-0 274 401 beschreibt ein Verfahren zur Hydrocyanierung von reinem Butadien unter Verwendung eines Nickelkatalysators, der eine Mischung aus Phenyl- und *m,p*-Tolyl-Phosphitliganden aufweist.

Die EP-A-315 551 beschreibt ein Verfahren zur Hydrocyanierung reiner Diene, wie z.B. 1,3-Butadien, 1,3-Hexadien, etc., unter Katalyse mit einem Ni(0)-Katalysator, der eine Säure als Promotor enthält.

Die US-A-4,434,316 beschreibt ein Verfahren zur Abtrennung der Alkene aus einer Mischung von Alkenen und Alkadienen, wobei die Mischung mit Cyanwasserstoff in Gegenwart eines Nickel(0)-Komplexes als Katalysator umgesetzt wird. Dabei reagieren vorzugsweise die Alkadiene unter Bildung der entsprechenden Nitrile und können von den nicht umgesetzten Alkenen abgetrennt werden. Eine solche Alken-Alkadien-Trennung ist z. B. bei technischen Verfahren zur Herstellung von Dinitrilen erforderlich, um die Alkene, die keine Dinitrile bilden können, von den Alkadienen zu trennen. Das beschriebene Verfahren eignet sich zur Trennung von Alkenen mit 2 bis 5 Kohlenstoffatomen, wie z. B. Ethylen, Propylen, Butenen und

Propenen von Alkadienen mit 3 bis 8 Kohlenstoffatomen, wie z.B. Propadien, Butadien, Pentadien, Hexadien und Octadien. Die Anwesenheit von acetylenisch und ethylenisch-acetylenisch ungesättigten Kohlenwasserstoffen wird für das beschriebene Trennungsverfahren nicht als nachteilig angesehen. Auf die Möglichkeit zur Hydrocyanierung eines 1,3-Butadien-haltigen Kohlenwasserstoffgemisches und speziell eines C₄-Schnittes aus der Erdölraffination zur Herstellung von C₅-Monoolefingemischen mit Nitrilfunktion findet sich in der Schrift kein Hinweis.

10

Die aus dem Stand der Technik bekannten Verfahren zur Hydrocyanierung von 1,3-Butadien-haltigen Kohlenwasserstoffgemischen besitzen jedoch den Nachteil, daß als unerwünschte Nebenprodukte konjugierte Buten- und/oder Pentennitrile anfallen. Diese sind destillativ nur unzureichend von den nicht-konjugierten Wertprodukten 3-Pentennitril und 2-Methyl-3-butennitril abtrennbar, nicht weiter zu Adipodinitril hydrocyanierbar und stellen außerdem ausgesprochene Katalysatorgifte dar.

20 Der vorliegenden Erfindung liegt die Aufgabe zugrunde, ein Verfahren zur Herstellung von Gemischen monoolefinischer C₅-Mononitrile bereitzustellen, das die oben geschilderten Nachteile nicht aufweist und eine wirtschaftliche Produktion von Adipodinitril ermöglicht.

25

Überraschenderweise wurde nun gefunden, daß die Aufgabe durch ein Verfahren der eingangs bezeichneten Art gelöst wird, wobei man zur Hydrocyanierung ein 1,3-Butadien-haltiges Kohlenwasserstoffgemisch verwendet, welches im wesentlichen frei von störenden Komponenten, wie Alkinen und 1,2-Dienen ist. Es wurde nämlich überraschenderweise festgestellt, daß die oben beschriebenen Nachteile vermieden werden können, wenn man insbesondere den Anteil von Alkinen und 1,2-Dienen, die bei der Hydrocyanierung die unerwünschten konjugierten Nitrile bilden, in dem zur Hydrocyanierung eingesetzten Kohlenwasserstoffgemisch verringert. Die dabei erfindungsgemäß hergestellten neuen Nitrilgemische eignen sich deshalb z. B. nach weiterer Aufarbeitung und Isomerisierung besonders als Zwischenprodukte für die Herstellung von Adipinsäuredinitril durch Addition eines weiteren Äquivalents Cyanwasserstoff.

Ein erster Gegenstand der Erfindung betrifft somit ein Verfahren zur Herstellung von Gemischen monoolefinischer C₅-Mononitrile mit nichtkonjugierter C=C- und C≡N-Bindung durch katalytische Hydrocyanierung eines 1,3-Butadien-haltiges Kohlenwasserstoffgemisches, das dadurch gekennzeichnet ist, daß man in dem Kohlenwasserstoffgemisch zunächst den Anteil derjenigen Komponenten, wel-

che die katalytische Hydrocyanierung beeinträchtigen, verringert und das so erhaltene Gemisch anschließend katalytisch hydrocyaniert.

5 Dabei entfernt man aus dem Kohlenwasserstoffgemisch solche Komponenten teilweise oder vollständig, die bei katalytischer Hydrocyanierung Katalysatorgifte ergeben, insbesondere Alkine, 1,2-Diene und Gemische davon.

10 Besonders bei der Hydrocyanierung eines C₄-Schnittes, welcher nicht im wesentlichen frei von Alkinen, wie z. B. Propin oder Butin, von 1,2-Dienen, wie z. B. Propadien, und von Alkeninen, wie z. B. Vinylacetylen, ist, werden Produkte erhalten, bei denen eine C=C-Doppelbindung in Konjugation mit der C≡N-Bindung steht.

15 Wie bereits zuvor erwähnt, ist aus "Applied Homogeneous Catalysis with Organometallic Compounds", Bd. 1, VCH Weinheim, S. 479 bekannt, daß das bei der Isomerisierung von 2-Methyl-3-butennitril und 3-Pentennitril entstehende, konjugierte 2-Pentennitril als ein Reaktionsinhibitor für die Zweitaddition von Cyanwasserstoff

20 zu Adipinsäuredinitril wirkt. Es wurde festgestellt, daß die oben genannten, bei der Hydrocyanierung eines nicht vorbehandelten C₄-Schnittes erhaltenen konjugierten Nitrile auch als Katalysatorgifte für den ersten Reaktionsschritt der Adipinsäureherstellung, die Monoaddition von Cyanwasserstoff, wirken. Unmittelbare Folge

25 davon sind eine deutlich herabgesetzte katalytische Aktivität des homogen vorliegenden Nickelkatalysators, verringerte Umsätze und verringerte Nickelwiederfindungsraten bei der Katalysatorrückgewinnung. Diese Nachteile können, wie im experimentellen Teil gezeigt, vermieden werden.

30 Insbesondere ist erfindungsgemäß zu beobachten, daß nach selektiver Hydrierung der Alkin- und 1,2-Dienanteile deutlich höhere HCN-Umsätze bei der Hydrocyanierung erzielt werden, die Nickel-Bilanz deutlich verbessert ist und selbst bei geringerem 1,3-Butadien-Überschuß bessere 1,3-Butadien-Umsätze erzielt werden können.

Vorzugsweise wird zur Herstellung von monoolefinischen C₅-Mononitrilen nach dem erfindungsgemäßen Verfahren ein großtechnisch anfallendes Kohlenwasserstoffgemisch verwendet, das einen hohen Anteil an 1,3-Butadien aufweist. Dazu zählt z.B. der bei der Erdölverarbeitung durch Steamcracken von Naphtha anfallende C₄-Schnitt, der produktionsbedingt auch immer Alkine und 1,2-Diene enthält. Zur Entfernung dieser Komponenten wird der C₄-Schnitt vor der Ad-45 dition von Cyanwasserstoff einer katalytischen Teilhydrierung unterzogen. Diese Teilhydrierung erfolgt in Gegenwart eines Hydrie-

rungskatalysators, der befähigt ist, Alkine und 1,2-Diene selektiv neben anderen Dienen und Monoolefinen zu hydrieren.

Besonders geeignet für die Verwendung im vorliegenden Verfahren 5 ist z. B. ein an 1,3-Butadien angereichertes Gemisch (C₄-Schnitt), welches einen 1,3-Butadien gehalt von mindestens 10 Vol.-%, bevorzugt mindestens 25 Vol.-%, insbesondere mindestens 43 Vol.-% aufweist. Vorzugsweise werden dabei Gemisch mit einem möglichst hohen Butadien gehalt von mindestens 35 Vol.-%, bevorzugt mindestens 10 40 Vol.-%, insbesondere mindestens 42 Vol.-% verwendet.

Nach einer speziellen Ausführungsform des erfindungsgemäßen Verfahrens wird ein großtechnisch anfallender C₄-Schnitt verwendet, der die folgenden Kohlenwasserstoffe enthält:

15 10 bis 50 Vol.-%, bevorzugt 25 bis 47 Vol.-% 1,3-Butadien;
10 bis 35 Vol.-%, bevorzugt 15 bis 30 Vol.-% Isobuten;
2 bis 30 Vol.-%, bevorzugt 5 bis 20 Vol.-% 1-Buten;
1 bis 20 Vol.-%, bevorzugt 3 bis 15 Vol.-% n-Butan
1 bis 15 Vol.-%, bevorzugt 2 bis 10 Vol.-% trans-2-Buten;
20 1 bis 15 Vol.-%, bevorzugt 2 bis 10 Vol.-% Isobutan;
1 bis 15 Vol.-%, bevorzugt 2 bis 10 Vol.-% cis-2-Buten
sowie zusammen etwa 0,1 bis 5,0 Vol.-%, bevorzugt 0,2 bis 2,5 Vol.-% Alkine und 1,2-Diene, wie z. B. Vinylacetylen, 1-Butin, Propin, Propadien (Allen) etc., und Spurengase, wie z. B. Propan,
25 Cyclopropan, Propen, iso-Pantan, n-Pantan etc., im Bereich von jeweils etwa 1 bis 500 ppm.

Nach einer weiteren speziellen Ausführungsform des erfindungsgemäßen Verfahrens wird ein großtechnisch anfallender C₄-Schnitt 30 verwendet, der die folgenden Kohlenwasserstoffe enthält:
35 bis 50 Vol.-%, bevorzugt 43 bis 47 Vol.-% 1,3-Butadien;
17 bis 35 Vol.-%, bevorzugt 20 bis 30 Vol.-% Isobuten;
8 bis 18 Vol.-%, bevorzugt 11 bis 15 Vol.-% 1-Buten;
3 bis 13 Vol.-%, bevorzugt 6 bis 10 Vol.-% n-Butan
35 1 bis 7 Vol.-%, bevorzugt 3 bis 5 Vol.-% trans-2-Buten;
1 bis 5 Vol.-%, bevorzugt 2 bis 4 Vol.-% Isobutan;
1 bis 5 Vol.-%, bevorzugt 2 bis 5 Vol.-% cis-2-Buten
sowie zusammen etwa 0,5 bis 1,4 Vol.-% Alkine und 1,2-Diene, wie z. B. Vinylacetylen, 1-Butin, Propin, Propadien (Allen) etc., und
40 Spurengase, wie z. B. Propan, Cyclopropan, Propen, iso-Pantan, n-Pantan etc., im Bereich von jeweils etwa 5 bis 250 ppm.

Vorzugsweise wird der C₄-Schnitt einer selektiven Hydrierung unterzogen, die im wesentlichen nur die enthaltenen Alkine und 45 1,2-Diene erfaßt. So beträgt der Gesamtanteil an diesen Alkinen und 1,2-Dienen im Kohlenwasserstoff nach der selektiven Hydrierung höchstens noch etwa 1000 ppm, bevorzugt höchstens etwa 800

ppm, insbesondere höchstens etwa 600 ppm. Nach einer speziellen Ausführungsform beträgt der Gesamtanteil an diesen Komponenten nach der Hydrierung höchstens noch 100 ppm. Des weiteren wird vor allem der Anteil an 1,3-Butadien nur wenig verringert, im allgemeinen um höchstens etwa 10 Vol.-%, bevorzugt um höchstens 5 Vol.-%, insbesondere um höchstens 1 Vol.-%.

Nach einer speziellen Ausführungsform des erfindungsgemäßen Verfahrens wird nach der selektiven Hydrierung ein Kohlenwasserstoffgemisch erhalten, das die folgenden Kohlenwasserstoffe enthält:

10 bis 50 Vol.-%, bevorzugt 25 bis 47 Vol.-% 1,3-Butadien;
10 bis 35 Vol.-%, bevorzugt 15 bis 30 Vol.-% Isobuten;
2 bis 30 Vol.-%, bevorzugt 5 bis 25 Vol.-% 1-Buten;
15 1 bis 15 Vol.-%, bevorzugt 2 bis 10 Vol.-% trans-2-Buten;
1 bis 20 Vol.-%, bevorzugt 3 bis 15 Vol.-% n-Butan;
1 bis 15 Vol.-%, bevorzugt 2 bis 10 Vol.-% cis-2-Buten;
1 bis 15 Vol.-%, bevorzugt 2 bis 10 Vol.-% Isobutan;

sowie

20 10 bis 500 ppm 1-Butin;
10 bis 1000 ppm Vinylacetylen;
10 bis 250 ppm Propadien;
5 bis 250 ppm Propin;
und die oben erwähnten Spurengase im Bereich von jeweils 5 bis
25 500 ppm.

Nach einer weiteren speziellen Ausführungsform des erfindungsgemäßen Verfahrens wird nach der selektiven Hydrierung ein Kohlenwasserstoffgemisch erhalten, das die folgenden Kohlenwasserstoffe enthält:

30 bis 47 Vol.-%, bevorzugt 35 bis 44 Vol.-% 1,3-Butadien;
15 bis 35 Vol.-%, bevorzugt 21 bis 30 Vol.-% Isobuten;
15 bis 25 Vol.-%, bevorzugt 18 bis 22 Vol.-% 1-Buten;
4 bis 10 Vol.-% bevorzugt 6 bis 8 Vol.-% trans-2-Buten;
35 1,5 bis 7,5 Vol.-%, bevorzugt 3,5 bis 5,5 Vol.-% n-Butan;
1,5 bis 7,5 Vol.-%, bevorzugt 3,3 bis 5,3 Vol.-% cis-2-Buten;
0,4 bis 1,4 Vol.-%, bevorzugt 0,7 bis 1,2 Vol.-% Isobutan;

sowie

100 bis 250 ppm 1-Butin;
40 80 bis 250 ppm Vinylacetylen;
30 bis 60 ppm Propadien;
10 bis 50 ppm Propin;
und die oben erwähnten Spurengase im Bereich von jeweils 5 bis
500 ppm.

Geeignete Katalysatoren für die selektive Hydrierung sind aus dem Stand der Technik bekannt und umfassen übliche homogene und heterogene Hydrierkatalysatorsysteme. Vorzugsweise basieren die für das erfindungsgemäße Verfahren geeigneten Katalysatoren auf einem 5 Übergangsmetall der 8. oder 1. Nebengruppe, wobei vorzugsweise Katalysatoren auf Basis von Ni, Pd, Pt, Ru oder Cu verwendet werden. Insbesondere bevorzugt werden Katalysatoren auf Basis von Cu oder Pd verwendet.

10 Geeignete heterogene Katalysatorsysteme umfassen im allgemeinen eine der zuvor genannten Übergangsmetallverbindungen auf einem inerten Träger. Geeignete anorganische Träger sind die hierfür üblichen Oxide, insbesondere Silicium- und Aluminiumoxide, Alumosilikate, Zeolithe, Carbide, Nitride etc. und deren Mischungen. 15 Bevorzugt werden als Träger Al_2O_3 , SiO_2 und deren Mischungen verwendet. Insbesondere handelt es sich bei den im erfindungsgemäßen Verfahren verwendeten heterogenen Katalysatoren um die in den US-A-4,587,369; US-A-4,704,492 und US-A-4,493,906 beschriebenen, auf die hier in vollem Umfang Bezug genommen wird. Weiterhin geeignete Katalysatorsysteme auf Cu-Basis werden von der Fa. Dow Chemical als KLP-Katalysator vertrieben.

Die Addition von Cyanwasserstoff an den vorbehandelten, teilhydrierten C_4 -Schnitt, und speziell an das darin enthaltene 1,3-Butadien kann kontinuierlich, semikontinuierlich oder diskontinuierlich erfolgen.

Die kontinuierliche Cyanwasserstoffaddition umfaßt formal:

30 a) Einspeisung von teilhydriertem C_4 -Schnitt, Cyanwasserstoff und Hydrocyanierungskatalysator in einen Reaktor,
b) Umsetzung des Gemisches bei erhöhter Temperatur und erhöhtem Druck,
c) Entfernung von nicht umgesetztem Cyanwasserstoff und 1,3-Butadien aus dem umgesetzten Gemisch,
35 d) Rückführung des gasförmigen Reaktoraustrags, ggf nach destillativer Aufarbeitung in den Reaktor,
e) destillative Aufarbeitung des flüssigen und festen Reaktoraus-
trags und Rückführung des dabei zurückgewonnenen Katalysators in 40 den Reaktor.

Geeignete Reaktoren für die kontinuierliche Umsetzung sind dem Fachmann bekannt und werden z. B. in Ullmanns Encyklopädie der technischen Chemie, Bd. 1, 3. Aufl., 1951, S. 743 ff. beschrieben. Vorzugsweise wird für die kontinuierliche Variante des erfindungsgemäßen Verfahrens eine Rührkesselkassade, bevorzugt aus

zwei Stufen, oder ein Rohrreaktor verwendet. Für die Schritte a) bis e) gilt vorzugsweise folgendes zu beachten:

Schritt a):

5 Die Einspeisung der drei Komponenten des Reaktionsgemisches, Cyanwasserstoff, teilhydrierter C₄-Schnitt und Katalysator erfolgt im allgemeinen in separaten Zuläufen nach Maßgaben des jeweiligen Verbrauchs. Wird anstelle eines homogenen Katalysators, der z. B. separat als Lösung in einem geeigneten Lösungsmittel oder gemeinsam mit einem der übrigen Zuläufe in den Reaktor geführt werden kann, ein heterogener Katalysator verwendet, so kann dieser auch in geeigneter Form im Reaktor vorgelegt werden.

Schritt b):

15 Die Umsetzung des teilhydrierten C₄-Schnittes und speziell die Monoaddition von Cyanwasserstoff an das enthaltene 1,3-Butadien erfolgt vorzugsweise bei erhöhter Temperatur und bei erhöhtem Druck. Dabei liegt die Temperatur im allgemeinen in einem Bereich von etwa 20 bis etwa 200 °C, bevorzugt etwa 70 bis etwa 120 °C.
20 Der Reaktionsdruck entspricht im allgemeinen dem von der Reaktionsmischung unter den Reaktionstemperaturen aufgebauten Druck und liegt in einem Bereich von etwa 1 bis 200 bar, bevorzugt etwa 2 bis 100 bar, insbesondere etwa 5 bis 20 bar.

25 Schritt c):

Im Anschluß an die Reaktion werden nichtumgesetztes 1,3-Butadien und Cyanwasserstoff sowie die weiteren im Reaktionsgemisch enthaltenen gasförmigen Komponenten aus dem Reaktionsgemisch entfernt, destillativ getrennt und/oder zurückgeführt (Kreisstrom).
30 Dies kann in bekannter Weise z.B. durch Strippen in einer dafür üblichen Kolonne erfolgen.

Schritt d):

In Abhängigkeit von der Konzentration des noch enthaltenen, 35 nichtumgesetzten 1,3-Butadiens kann der gasförmige Austrag, gegebenenfalls nach vorheriger destillativer Aufarbeitung, wieder in den Reaktor zurückgeführt werden. Zur Entfernung der restlichen Blausäure kann das Abgas mit wässriger Lauge gewaschen werden. Geeignete Waschlaugen sind die Alkalihydroxide, wie z. B. KOH und 40 NaOH. Das im Abgas enthaltene 1,3-Butadien-freie C₄-Gemisch (Raffinat 1) kann der weiteren petrochemischen Aufarbeitung zugeführt werden.

Schritt e):

45 Der flüssige und/oder feste Reaktoraustrag wird zur Gewinnung der Wertprodukte 3-Pentennitril und 2-Methyl-3-butennitril sowie zur Rückgewinnung des enthaltenen Katalysators einer destillativen

Aufarbeitung unterzogen. Der dabei zurückgewonnene aktive Katalysator wird in den Reaktor zurückgeführt.

Nach einer speziellen Ausführungsform der kontinuierlichen Verfahrensvariante wird eine zweistufige Rührkesselkaskade verwendet, wobei die Verweilzeit etwa 10 bis 120 Minuten pro Stufe, bevorzugt etwa 20 bis 60 Minuten pro Stufe beträgt.

Gemäß einer weiteren geeigneten Variante des erfindungsgemäßen Verfahrens erfolgt die Addition des Cyanwasserstoffs an den teilhydrierten C₄-Schnitt semikontinuierlich.

Das semikontinuierliche Verfahren umfaßt:

- 15 a) Befüllen eines druckfesten Reaktors mit teilhydriertem C₄-Schnitt, Cyanwasserstoff und Hydrocyanierungskatalysator sowie ggf. einem Lösungsmittel,
- 20 b) Umsetzung des Gemisches bei erhöhter Temperatur und erhöhtem Druck, wobei bei semikontinuierlicher Fahrweise Cyanwasserstoff nach Maßgabe seines Verbrauchs eingespeist wird,
- 25 c) Vervollständigung des Umsatzes durch Nachreagieren und anschließende Aufarbeitung.

Geeignete druckfeste Reaktoren sind dem Fachmann bekannt und werden z. B. in Ullmanns Encyklopädie der technischen Chemie, Bd. 1, 3. Auflage, 1951, S. 769 ff. beschrieben. Im allgemeinen wird für das erfindungsgemäße Verfahren ein Autoklav verwendet, der ge-30 wünschtenfalls mit einer Rührvorrichtung und einer Innenausklei-ung, z. B. aus Glas, versehen sein kann. Für die obigen Schritte gilt vorzugsweise folgendes zu beachten:

Schritt a):

35 Der druckfeste Reaktor wird vor Beginn der Reaktion mit dem teilhydrierten C₄-Schnitt, Cyanwasserstoff einem Hydrocyanierungskatalysator sowie ggf. einem Lösungsmittel befüllt. Geeignete Lösungsmittel sind z. B. aromatische Kohlenwasserstoffe, wie Toluol und Xylol, oder Tetrahydrofuran.

40

Schritt b):

Die Umsetzung des Gemisches erfolgt im allgemeinen bei erhöhter Temperatur und erhöhtem Druck. Dabei liegt die Reaktionstemperatur im allgemeinen in einem Bereich von etwa 20 bis 200°C, bevor-45 zugt etwa 70 bis 120°C. Der Druck liegt im allgemeinen in einem Bereich von etwa 1 bis 200 bar, bevorzugt etwa 5 bis 20 bar. Dabei wird während der Reaktion Cyanwasserstoff nach Maßgabe seines

Verbrauchs eingespeist, wobei der Druck im Autoklaven im wesentlichen konstant bleibt. Die Reaktionszeit beträgt etwa 30 Minuten bis 5 Stunden, bevorzugt etwa 1 Stunde bis 3 Stunden.

5 Schritt c):

Zur Vervollständigung des Umsatzes kann sich an die Reaktionszeit eine Nachreaktionszeit von 0 Minuten bis etwa 5 Stunden, bevorzugt etwa 1 Stunde bis 3 Stunden anschließen, in der kein Cyanwasserstoff mehr in den Autoklaven eingespeist wird. Die Temperatur wird in dieser Zeit im wesentlichen konstant auf der zuvor eingestellten Reaktionstemperatur belassen. Die Aufarbeitung erfolgt nach gängigen Verfahren und umfaßt die Abtrennung des nicht umgesetzten 1,3-Butadiens und des nicht umgesetzten Cyanwasserstoffs, z. B. durch Waschen oder Extrahieren und die destillative Aufarbeitung des übrigen Reaktionsgemisches zur Abtrennung der Wertprodukte und Rückgewinnung des noch aktiven Katalysators.

Gemäß einer weiteren geeigneten Variante des erfindungsgemäßen Verfahrens erfolgt die Addition des Cyanwasserstoffs an den teilhydrierten C₄-Schnitt diskontinuierlich. Dabei werden im wesentlichen die bei semikontinuierlichen Verfahren beschriebenen Reaktionsbedingungen eingehalten, wobei in Schritt b) kein zusätzlicher Cyanwasserstoff eingespeist wird.

25 Geeignete Katalysatoren für die Hydrocyanierung sind aus dem Stand der Technik bekannt und umfassen heterogene und vorzugsweise homogene Katalysatorsysteme. Im allgemeinen basieren die für das erfindungsgemäße Verfahren geeigneten Katalysatoren auf einem Übergangsmetall der 8. Nebengruppe und umfassen ggf. ein 30 Metallsalz als Promotor. Vorzugsweise wird für die Monoaddition von Cyanwasserstoff ein Katalysatorsystem ohne Zusatz eines Promotors verwendet.

Bevorzugt wird für das erfindungsgemäße Verfahren mindestens ein 35 homogener Katalysator, ausgewählt unter Salzen oder Komplexverbindungen des Nickels, verwendet. Insbesondere eignen sich Ni(0)-Komplexe mit Phosphin-, Phosphinit-, Phosphonit- oder vorzugsweise Phosphit-Liganden.

Geignet sind Ni-, Phosphin-, Phosphinit-, Phosphonit- bzw. Phosphit-Komplexe der allgemeinen Formel NiL₄, worin L für PR₃, P(OR)₂, P(OR)₂R oder P(OR)₃ steht und R für einen Alkyl-, Cycloalkyl- oder Arylrest, bevorzugt für Phenyl oder m,p-Tolyl, steht. Dabei können auch Gemische unterschiedlicher Reste R verwendet werden. Nach einer bevorzugten Ausführungsform erfolgt die Umsetzung in Gegenwart eines Ni(0)-Komplexes, welcher mindestens einen zwei- oder mehrzähnigen Phosphin-, Phosphinit-, Phosphonit- oder Phosphitliganden umfaßt. Geeignete Phosphit-Chelatbildner sind in

der WO 96/22968, US-A-5,484,902, WO 96/11182, US-A-5,523,453, WO 95/30680, WO 95/28228 und WO 95/14659 beschrieben, auf die hier in vollem Umfang Bezug genommen wird.

5 Die vorgenannten Katalysatoren können gewünschtenfalls in Kombination mit einem Promotor verwendet werden. Vorzugsweise wird als Promotor eine Lewis-Säure, wie z.B. AlCl_3 oder ZnCl_2 verwendet. Bevorzugt werden die Katalysatoren für die Monoaddition zu Cyanwasserstoff ohne Zusatz eines Promotors verwendet.

10

Gemäß einer speziellen Ausführungsform des erfindungsgemäßen Verfahrens kann einer der zuvor genannten Liganden im Überschuss als Lösungsmittel verwendet werden. Gegebenenfalls kann auch das Produkt 3-Pentennitril als Lösungsmittel fungieren.

15

Allgemein lässt sich die Herstellung von Adipinsäuredinitril aus einem Butadien-haltigen Gemisch durch Addition von 2 Moläquivalenten Cyanwasserstoff in drei Schritte gliedern:

20 1. Herstellung von C_5 -Monoolefingemischen mit Nitrifunktion.

2. Isomerisierung des in diesen Gemischen enthaltenen 2-Methyl-3-butennitrils zu 3-Pentennitril und Isomerisierung des so gebildeten und des in den Gemischen bereits aus Schritt 1 enthaltenen 3-Pentennitrils zu verschiedenen n-Pentennitriilen. Dabei soll ein möglichst hoher Anteil an 3-Pentennitril und ein möglichst geringer Anteil an konjugiertem und als Katalysatorgift wirksamen 2-Pentennitril und 2-Methyl-2-butennitril gebildet werden.

25

3. Herstellung von Adipinsäuredinitril durch Addition von Cyanwasserstoff an das in Schritt 2 gebildete 3-Pentennitril welches zuvor "in situ" zu 4-Pentennitril isomerisiert wird. Als Nebenprodukte treten dabei z. B. 2-Methyl-glutarodinitril aus der Markownikow-Addition von Cyanwasserstoff an 4-Pentennitril oder der anti-Markownikow-Addition von Cyanwasserstoff an 3-Pentennitril und Ethylsuccinodinitril aus der Markownikow-Addition von Cyanwasserstoff an 3-Pentennitril auf.

40 Vorteilhafterweise eignen sich die für die erfindungsgemäße Herstellung von monoolefinischen Nitrilen in Schritt 1 bevorzugt verwendeten Nickelphosphit-Katalysatoren auch für die Stellungs- und Doppelbindungsisomerisierung in Schritt 2 und die Zweitaddition von Cyanwasserstoff in Schritt 3. Nach einer geeigneten Vorgehensweise erfolgt dabei z.B. die Monoaddition nach Schritt 1 in Abwesenheit von Promotoren, z.B. Lewis-Säuren wie ZnCl_2 , die Isomerisierung nach Schritt 2 in Anwesenheit von Lewis-Säuren, wobei

die Ausbeute im Hinblick auf 3-Pentennitril optimiert wird und die Zweitaddition in Schritt 3 ggf. unter Ersetzung des $ZnCl_2$ durch Triphenylbor, um die Selektivität der Reaktion bzgl. Adipinsäuredinitril zu optimieren.

5

Das erfindungsgemäße Verfahren zur Herstellung monoolefinischer C_5 -Nitrile aus einem im wesentlichen Alkin- und 1,2-Dien-freien Kohlenwasserstoffgemisch ermöglicht höhere Cyanwasserstoffumsätze und höhere 1,3-Butadien-Umsätze, als sie bei der Hydrocyanierung 10 eines nichtvorbehandelten C_4 -Schnittes erzielt werden. Dabei liegen die erreichten Reaktionsumsätze bezogen auf Cyanwasserstoff bei mindestens 90 %, bevorzugt bei mindestens 95 %, insbesondere bevorzugt bei mindestens 98 % und speziell bei mindestens 99 %. Bei semikontinuierlicher Reaktionsführung werden unter ansonsten 15 identischen Reaktionsbedingungen mit nichtvorbehandeltem C_4 -Schnitt deutlich niedrigere Reaktionsumsätze bezogen auf Cyanwasserstoff erzielt.

Bei der für großtechnische Prozesse bevorzugten kontinuierlichen 20 Reaktionsführung werden z.B. unter ansonsten zu dem erfindungsgemäßen Verfahren identischen Reaktionsbedingungen mit nichtvorbehandeltem C_4 -Schnitt Reaktionsumsätze bezogen auf Cyanwasserstoff im Bereich von etwa 98 % erzielt, gegenüber im wesentlichen vollständigen Umsätzen im Bereich von z. B. 99,8 % bei der Verwendung 25 von erfindungsgemäß vorbehandeltem C_4 -Schnitt. Da das kontinuierliche Verfahren unter Zurückführung des aktiven Nickelkatalysators gefahren wird, und der Katalysator dem Reaktionsgemisch nur in geringen Mengen zugeführt wird, hat bereits ein geringfügiger Cyanwasserstoffüberschuß, der aus einem unvollständigen Umsatz 30 resultiert, einen stark negativen Einfluss auf die Nickelbilanz der Reaktion. So weist das erfindungsgemäße kontinuierliche Verfahren überraschenderweise eine höhere Katalysatorrückführungsrate und somit längere Katalysatorstandzeiten auf als bekannte Verfahren. Dies ist auch unter ökologischen Aspekten relevant, da 35 das aus dem aktiven Katalysator mit Cyanwasserstoff gebildete Nickelcyanid stark giftig ist und unter hohen Kosten aufgearbeitet oder entsorgt werden muß.

Wird nach dem erfindungsgemäßen Verfahren ein wie zuvor beschrie- 40 bener teilhydrierter C_4 -Schnitt einer Hydrocyanierung unterzogen, so wird im wesentlichen nur das 1,3-Butadien monohydrocyaniert. Nach Gasraumanalysen werden die im vorbehandelten C_4 -Schnitt enthaltenen Monoolefine nicht mit Cyanwasserstoff umgesetzt, sondern z.T. isomerisiert. So kann z.B. eine Isomerisierung des enthaltenen 45 1-Butens zu cis- und trans-2-Buten beobachtet werden. Das erhaltenen Produktgemisch umfaßt im allgemeinen isomere Pentennitrile und Methylbutennitrile, wie 3-Pentennitril, 2-Pentennitril,

4-Pentennitril, 2-Methyl-2-butennitril, 2-Methyl-3-butennitril,
etc.

Vorzugsweise wird ein hoher Anteil an 4-Pentennitril sowie an zu
5 4-Pentennitril isomerisierbaren Produkten, wie 3-Pentennitril und
2-Methyl-3-butennitril erhalten. Des Weiteren ist der Anteil an
kojugiertem 2-Pentennitril, welches als Katalysatorgift wirkt ge-
ring und liegt vorzugsweise unterhalb von 1 Gew.-%, insbesondere
bei etwa 0,1 bis 0,2 Gew.-%, bezogen auf eingesetzten C₄-Schnitt.

10

Das Produktmengenverhältnis von 3-Pentennitril zu 2-Methyl-3-bu-
tennitril beträgt im allgemeinen etwa 1,5:1 bis 2,5:1, bevorzugt
1,8:1 bis 2,3:1.

15 Wie Gasraumanalysen belegen, werden bei der Verwendung von nicht
teilhydriertem C₄-Schnitt für die Hydrocyanierung nicht nur das
1,3-Butadien, sondern auch die enthaltenen Alkine und 1,2-Diene
hydrocyaniert, wobei Produkte mit einer C,C-Doppelbindung in Kon-
jugation zur Nitrifunktion gebildet werden. Aufgrund der Wirkung
20 dieser Verbindungen als Katalysatorgifte sind die Nickelwieder-
findungsraten und die Katalysatorstandzeiten niedriger als im er-
findungsgemäßen Verfahren. Geringere Katalysatoraktivitäten füh-
ren dabei zu niedrigeren Umsätzen.

25 Ein weiterer Gegenstand der Erfindung sind die nach dem erfin-
dungsgemäßen Verfahren erhältlichen monoolefinischen C₅-Mononi-
trile.

Ein weiterer Gegenstand der Erfindung ist ein Verfahren zur se-
30 lektiven Hydrierung von C₄-Schnitten wobei man ein 1,3-Butadien-
haltiges Kohlenwasserstoffgemisch, das außerdem wenigstens ein
Alkin und/oder 1,2-Dien umfaßt, mit Wasserstoff in Gegenwart ei-
nes Hydrierkatalysators umsetzt.

35 Ein weiterer Gegenstand der Erfindung ist ein selektiv hydrierter
von C₄-Schnitt mit einem Gesamtanteil an Alkinen und 1,2-Dienen
von höchsten 1000 ppm, bevorzugt höchstens 800 ppm, insbesondere
höchstens 600 ppm und speziell höchstens 100 ppm.

40 Ein weiterer Gegenstand der Erfindung ist ein Verfahren zur Her-
stellung von Adipodinitril, das dadurch gekennzeichnet ist, daß
man ein wie zuvor beschrieben hergestelltes Gemisch von C₅-Mononi-
trilen, gegebenenfalls nach weiterer Aufarbeitung oder Isomeri-
sierung katalytisch hydrocyaniert.

45

15

Die Erfindung wird anhand der folgenden nicht einschränkenden Beispiele erläutert.

Beispiele

5

Für die folgenden erfindungsgemäßen Beispiele wurde ein teilhydriertes Kohlenwasserstoffgemisch verwendet, welches enthält:

38,9 Vol.-% 1,3-Butadien,
10 22,4 Vol.-% Isobuten,
19,8 Vol.-% 1-Buten,
4,5 Vol.-% n-Butan,
7,05 Vol.-% trans-2-Buten,
0,89 Vol.-% Isobutan,
15 4,30 Vol.-% cis-2-Buten,
159 ppm Vinylacetylen,
214 ppm 1-Butin,
29 ppm Propin,
44 ppm Propadien,
20 156 ppm i-Pentan,
45 ppm Cyclopropan
333 ppm Propen,
6 ppm n-Pentan,
6 ppm Propan

25

Für die folgenden Vergleichsbeispiele wurde ein nicht hydriertes Kohlenwasserstoffgemisch verwendet, welches enthält:

45,2 Vol.-% 1,3-Butadien,
30 22,0 Vol.-% Isobuten,
12,7 Vol.-% 1-Buten,
8,2 Vol.-% n-Butan,
3,8 Vol.-% trans-2-Buten,
2,92 Vol.-% Isobutan,
35 2,64 Vol.-% cis-2-Buten,
0,621 Vol.-% Vinylacetylen,
0,128 Vol.-% 1-Butin,
671 ppm Propin,
357 ppm Propadien,
40 258 ppm i-Pentan,
86 ppm Cyclopropan
23 ppm Propen,
15 ppm n-Pentan,
6 ppm Propan

45

Beispiel 1:

kontinuierliche Hydrocyanierung von teilhydriertem C₄-Schnitt

Katalysatorzusammensetzung:

5 25 Gew.-% Tetrakis(tri-m/p-tolylphosphit)Ni(0)
60 Gew.-% Tri-m/p-tolylphosphit
15 Gew.-% 3-Pentennitril/2-Methyl-3-butennitril

Teilhydrierter C₄-Schnitt, Katalysatorlösung und Cyanwasserstoff
10 werden in eine zweistufige Rührkesselkaskade eingespeist (Druck:
15 bar, Temperatur Reaktor 1: 102°C, Temperatur Reaktor 2: 95°C,
Verweilzeit: 40 min/Reaktor). Der Austrag wird Blausäure- und Bu-
tadien-frei gestript, der Gasraum analysiert und der gasförmige
Austrag über einen NaOH-Waschturm gefahren. Flüssiger/fester Aus-
15 trag werden analysiert, destillativ zur Abtrennung der Wertpro-
dukte und Rückgewinnung des noch aktiven Katalysators aufgearbei-
tet und die so erhaltenen Produkte erneut analysiert. Die auf HCN
bezogenen Umsätze werden durch Maßanalyse der Reaktorlösungen aus
beiden Reaktoren bestimmt. Die Nickelwiederfindungsrate (Rückge-
20 winnung von aktivem Katalysator) wird mittels Elementaranalyse
bestimmt.

Nach Gasraumanalyse wird selektiv 1,3-Butadien hydrocyaniert;
1-Buten wird zu cis- und trans-2-Buten isomerisiert. Der relative
25 prozentuale Anteil von i-Buten, i-Butan und n-Butan bleibt vor
und nach der Umsetzung im Rahmen der Meßgenauigkeit gleich. Die
Ergebnisse sind in Tabelle 1 zusammengefaßt.

Vergleichsbeispiel 1

30 kontinuierliche Hydrocyanierung von nicht teilhydriertem
C₄-Schnitt

Ein nicht teilhydriertes Kohlenwasserstoffgemisch der oben ange-
gebenen Zusammensetzung wird analog zu Beispiel 1 umgesetzt. Die
35 Ergebnisse sind ebenfalls in Tabelle 1 wiedergegeben.

Vergleichsbeispiel 2

kontinuierliche Hydrocyanierung von nicht teilhydriertem
C₄-Schnitt

40 Ein nicht teilhydriertes Kohlenwasserstoffgemisch der oben ange-
gebenen Zusammensetzung wird analog zu Beispiel 1 umgesetzt, wo-
bei die Katalysatoreinspeisung von 2,72 mmol/h auf 4,85 mmol/h
erhöht wird. Die Ergebnisse sind ebenfalls in Tabelle 1 wiederge-
45 geben.

Tabelle 1
kontinuierliche Hydrocyanierung von teilhydriertem und nicht
teilhydriertem C₄-Schnitt

		Beispiel 1	Vergleichs- bsp. 1	Vergleichs- bsp. 2
5	feeds	Ni-Kat. [mmol/h]	2,76	2,72
		1,3-Buta- dien (als C ₄ -Schnitt) [mmol/h]	483	533
		HCN [mmol/h]	414	421
10	Gewichts- verhältnisse [Gew.-%]	Buta- dien:HCN	1,17:1	1,27:1
		Ni:Ligand	1:14	1:14
15		Turnover- Zahl	151	154
		Selektivi- tät bzgl. Butadien [%]	98	97
		Produktver- hältnis 3-PN:2-M- 3BN ¹⁾ [Gew.-%]	2,0:1	1,95:1
20	zurückge- wonnene akt. Kat.- Menge Ni [Gew.-%]		89,0	66,0
			78,0	61,0
			90,0	61,3
25	Umsatz	HCN [Gew.-%]	>99,8	98,0
				99,0
30				
35				

1) 3-PN = 3-Pentennitril, 2-M-3-BN = 2-Methyl-3-butennitril

Wie das erfindungsgemäße Beispiel 1 und die Vergleichsbeispiele 1 und 2 eindeutig belegen ist der Cyanwasserstoffumsatz bei der 40 Verwendung eines selektiv hydrierten Kohlenwasserstoffgemisches höher als bei einem nicht vorbehandelten Gemisch. Weiterhin weist das Beispiel 1 deutlich höhere Nickelwiederfindungsraten als die Vergleichsbeispiele auf. Die Selektivität bzgl. Butadien wird im erfindungsgemäßen Verfahren um etwa 1% gegenüber der Referenz erhöht. In Beispiel 1 wurde weniger Butadien (Überschußkomponente) eingesetzt, als bei den Vergleichsbeispielen 1 und 2. Dennoch ist Umsatz an HCN (Unterschlußkomponente) höher. Dieser Effekt ist 45

überraschend, da ansonsten mit zunehmender Menge an Überschußkomponente auch der Umsatz an Unterschußkomponente zunehmen sollte. Auch im Vergleichsbeispiel 2 mit deutlich höherem Katalysatoranteil werden die Ergebnisse von Beispiel 1 nicht erreicht.

5

Beispiel 2**semikontinuierliche Hydrocyanierung von teilhydriertem C₄-Schnitt**

10 40 g Toluol,

20,3 g vorhydrierter C₄-Schnitt (= 7,9 g 1,3-Butadien),

4,7 g Katalysatorzusammensetzung, enthaltend:

25 Gew.-% Tetrakis(tri-m/p-tolylphosphit)Ni(0)

60 Gew.-% Tri-m/p-tolylphosphit

15 15 Gew.-% 3-Pentennitril,

werden in einen mit Glas ausgekleideten Autoklaven gefüllt und 2 h auf 90°C erhitzt. Währenddessen werden 3,2 g HCN und 40 g Toluol zudosiert. Anschließend lässt man 2 h bei 90°C nachreagieren.

20 Umsatz (nach Maßanalyse der nicht umgesetzten HCN): 98,0%

Ausbeute (nach Integration des Gaschromatogramms): 98,8%

bzgl. HCN

Beispiel 3:**25 Semikontinuierliche Hydrocyanierung von teilhydriertem C₄-Schnitt mit Tri(m/p-tolyl)phosphit**In einem Glasautoklaven werden bei Raumtemperatur 20,3 g teilhydrierter C₄-Schnitt (entsprechend 7,9 g (0,14 mol) 1,3-Butadien),

30 2,75 g einer Katalysatormischung (Zusammensetzung: 0,69 g (0,468 mmol) Tetrakis(tri-m/p-tolylphosphit)nickel(0), 1,65 g (4,68 mmol) Tri-m/p-tolylphosphit und 0,41 g 3-Pentennitril) und 40 g Toluol vorgelegt und auf 90 °C erhitzt, wobei sich ein Anfangsdruck von 4,4 bar einstellt. Über einen Zeitraum von 100 Minuten

35 wird eine Mischung aus 3,2 g (0,117 mol) frisch destillierter Blausäure in 40 g Toluol kontinuierlich zudosiert. Danach ist der Druck auf 3,1 bar gefallen. Anschließend lässt man zum Vervollständigen der Reaktion noch 120 Minuten bei etwa 90 °C nachreagieren. Der Verlauf der Reaktion wird über Druck- und Temperatur-40 messung verfolgt. Nach dem Abkühlen wird der flüssige Reaktionsaustrag analysiert.

Umsatz (nach Maßanalyse der nicht umgesetzten HCN): 97,6%

45 GC-Analytik (Säule: 30 m Stabil-Wachs, Temperaturprogramm: 5 Minuten isotherm bei 50 °C, danach Aufheizen mit einer Geschwindigkeit von 5 °C/min auf 240 °C, Gaschromatograph: Hewlett Packard

HP-5890) mit internem Standard (Benzonitril): 96,8 % 3-Pentennitril und 2-Methyl-3-butennitril, bezogen auf eingesetzten Cyanwasserstoff.

5 Verhältnis 3-Pentennitril : 2-Methyl-3-butennitril = 1,64:1.

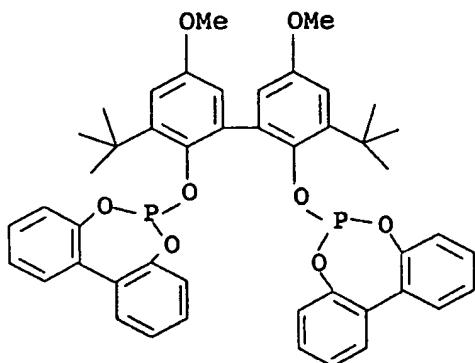
Beispiel 4:

Semikontinuierliche Hydrocyanierung von teilhydriertem C₄-Schnitt unter Einsatz von Ligand A

10

15

20



Ligand A

25 Die Herstellung des eingesetzten Liganden A ist in der WO 95/14 659 und der dort zitierten Literatur beschrieben.

In einem Glasautoklaven werden bei Raumtemperatur 0,41 g (1,5 mmol) Bis(1,5-cyclooctadien)nickel(0), 0,44 g Ligand A und 30 10 g Toluol miteinander vermengt. Danach wird eine Mischung aus 20,8 g teilhydriertem C₄-Schnitt (entsprechend 8,1 g (0,15 mol) 1,3-Butadien) in 40 g Toluol zugegeben. Der Glasautoklave wird fest verschlossen und die Reaktionsmischung auf 80 °C erhitzt, wobei sich ein Anfangsdruck von 3,1 bar einstellt. Über einen Zeitraum von 120 Minuten wird eine Mischung aus 4,0 g (0,15 mol) 35 frisch destillierter Blausäure in 40 g Toluol kontinuierlich zudosiert. Danach ist der Druck auf 1,5 bar gefallen. Anschließend lässt man zum Vervollständigen der Reaktion noch 120 Minuten bei etwa 80 °C nachreagieren. Der Verlauf der Reaktion wird über 40 Druck- und Temperaturmessung verfolgt. Nach dem Abkühlen wird der flüssige Reaktionsaustrag analysiert.

Umsatz (nach Maßanalyse der nicht umgesetzten HCN): 88,7%

45 GC-Analytik (Säule: 30 m Stabil-Wachs, Temperaturprogramm: 5 Minuten isotherm bei 50 °C, danach Aufheizen mit einer Geschwindigkeit von 5 °C/min auf 240 °C, Gaschromatograph: Hewlett Packard

20

HP-5890) mit internem Standard (Benzonitril): 89,3 % 3-Pentennitril und 2-Methyl-3-butennitril, bezogen auf eingesetzten Cyanwasserstoff.

5 Verhältnis 3-Pentennitril : 2-Methyl-3-butennitril = 0,27:1.

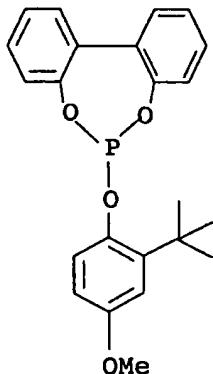
Beispiel 5:

Semikontinuierliche Hydrocyanierung von teilhydriertem C₄-Schnitt unter Einsatz von Ligand B

10

15

20



Ligand B

25 Die Herstellung des Liganden B ist in der WO 95/29 153 beschrieben.

In einem Glasautoklaven werden bei Raumtemperatur 0,41 g (1,5 mmol) Bis(1,5-cyclooctadien)nickel(0), 2,36 g (6 mmol) Ligand B und 10 g Toluol miteinander vermengt. Danach wird eine Mischung aus 20,8 g teilhydriertem C₄-Schnitt (entsprechend 8,1 g (0,15 mol) 1,3-Butadien) in 40 g Toluol zugegeben. Der Glasautoklave wird fest verschlossen und die Reaktionsmischung auf 80 °C erhitzt, wobei sich ein Anfangsdruck von 3,1 bar einstellt. Über einen Zeitraum von 100 Minuten wird eine Mischung aus 4,0 g (0,15 mol) frisch destillierter Blausäure in 40 g Toluol kontinuierlich zudosiert. Danach ist der Druck auf 2,1 bar gefallen. Anschließend lässt man zum Vervollständigen der Reaktion noch 140 Minuten bei etwa 80 °C nachreagieren. Der Verlauf der Reaktion wird über Druck- und Temperaturmessung verfolgt. Nach dem Abkühlen wird der flüssige Reaktionsaustrag analysiert.

Umsatz (nach Maßanalyse der nicht umgesetzten HCN): 81,3%

45 GC-Analytik (Säule: 30 m Stabil-Wachs, Temperaturprogramm: 5 Minuten isotherm bei 50 °C, danach Aufheizen mit einer Geschwindigkeit von 5 °C/min auf 240 °C, Gaschromatograph: Hewlett Packard

21

HP-5890) mit internem Standard (Benzonitril): 81,9 % 3-Pentennitril und 2-Methyl-3-butennitril, bezogen auf eingesetzten Cyanwasserstoff.

5 Verhältnis 3-Pentennitril : 2-Methyl-3-butennitril = 1,24:1.

Die Unterschiede zwischen den mittels Maßanalyse und den mittels Gaschromatographie ermittelten Umsätzen liegen im Rahmen der Messgenauigkeit der beiden Methoden.

10

15

20

25

30

35

40

45

Patentansprüche

- 5 1. Verfahren zur Herstellung von Gemischen monoolefinischer C₅-Mononitrile mit nichtkonjugierter C=C- und C≡N-Bindung durch katalytische Hydrocyanierung eines 1,3-Butadien-haltiges Kohlenwasserstoffgemisches, dadurch gekennzeichnet, daß man in dem Kohlenwasserstoffgemisch zunächst den Anteil der 10jenigen Komponenten, welche die katalytische Hydrocyanierung beeinträchtigen, verringert und das so erhaltene Gemisch anschließend katalytisch hydrocyaniert.
2. Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß man 15 aus dem Kohlenwasserstoffgemisch solche Komponenten teilweise oder vollständig entfernt, die bei katalytischer Hydrocyanierung Produkte ergeben, die die Aktivität des Hydrocyanierungskatalysators verringern.
- 20 3. Verfahren nach Anspruch 2, dadurch gekennzeichnet, daß die vor der Hydrocyanierung teilweise oder vollständig entfernten Komponenten ausgewählt sind unter Alkinen, 1,2-Dienen und Gemischen davon.
- 25 4. Verfahren nach Anspruch 3, dadurch gekennzeichnet, daß man das Kohlenwasserstoffgemisch mit Wasserstoff in Gegenwart eines Hydrierungskatalysators umsetzt, der befähigt ist, Alkine und 1,2-Diene mit hoher Selektivität zu hydrieren, ohne den Gehalt an 1,3-Butadien wesentlich zu verringern.
- 30 5. Verfahren nach einem der vorhergehenden Ansprüche, dadurch gekennzeichnet, daß man ein Kohlenwasserstoffgemisch mit einem 1,3-Butadien gehalt von mindestens 10 Vol.-%, bevorzugt mindestens 25 Vol.-%, insbesondere mindestens 40 Vol.-%, einsetzt.
- 35 6. Verfahren nach einem der vorhergehenden Ansprüche, dadurch gekennzeichnet, daß man als 1,3-Butadien-haltiges Kohlenwasserstoffgemisch einen C₄-Schnitt aus der Erdölverarbeitung einsetzt.
- 40 7. Verfahren nach einem der vorhergehenden Ansprüche, dadurch gekennzeichnet, daß man ein Kohlenwasserstoffgemisch einsetzt, das 10 bis 50 Vol.-%, bevorzugt 25 bis 47 Vol.-% 1,3-Butadien sowie zusammen etwa 0,1 bis 5, bevorzugt 0,2 bis 45 2,5 Vol.-% Alkine und/oder 1,2-Diene umfaßt.

23

8. Verfahren nach einem der vorhergehenden Ansprüche, dadurch gekennzeichnet, daß der zur Hydrocyanierung eingesetzte Katalysator zusätzlich zur Cyanwasserstoffaddition auch die Stellungs- und Doppelbindungsisomerisierung des Kohlenwasserstoffgemisches und/oder der Nitrile katalysiert.
5
9. Verfahren nach einem der vorhergehenden Ansprüche, dadurch gekennzeichnet, daß man ein Produktgemisch erhält, welches isomere Pentennitrile und Methylbutennitrile, wie 3-Pentennitri, 2-Pentennitri, 4-Pentennitri, 2-Methyl-2-butennitri, 2-Methyl-3-butennitri umfasst.
10
10. Gemische monoolefinischer C₅-Mononitrile, erhältlich durch ein Verfahren nach einem der Ansprüche 1 bis 9.
15
11. Verfahren zur selektiven Hydrierung von C₄-Schnitten, dadurch gekennzeichnet, daß man ein 1,3-Butadien-haltiges Kohlenwasserstoffgemisch, das außerdem wenigstens ein Alkin und/oder 1,2-Dien umfaßt, mit Wasserstoff in Gegenwart eines Hydrierkatalysators umsetzt.
20
12. Selektiv hydrierter C₄-Schnitt, mit einem Gesamtanteil an Alkinen und 1,2-Diolen von höchstens 1000 ppm, bevorzugt höchstens 800 ppm, insbesondere höchstens 600 ppm und speziell höchstens 100 ppm.
25
13. Verfahren zur Herstellung von Adipodinitril, dadurch gekennzeichnet, daß man ein gemäß den Ansprüchen 1 bis 9 hergestelltes Gemisch von C₅-Mononitrilen, gegebenenfalls nach weiterer Aufarbeitung oder Isomerisierung katalytisch hydrocyaniert.
30

35

40

45

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Inten. Application No
PCT/EP 97/06900

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER
IPC 6 C07C253/10 C07C255/07 C07C7/167 C07C255/04

According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC

B. FIELDS SEARCHED

Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols)

IPC 6 C07C

Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched

Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practical, search terms used)

C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category *	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X	GB 1 161 645 A (UNION RHEINISCHE BRAUNKOHLEN KRAFTSTOFF AG) 13 August 1969 see example 2 ---	11,12
X	EP 0 273 900 A (LABOFINA SA) 6 July 1988 see examples 1,2 ---	11,12
X	FR 2 212 311 A (MONSANTO CO) 26 July 1974 see examples ---	11,12
X	US 3 900 526 A (M.M. JOHNSON ET AL) 19 August 1975 See Column 11, Line 49 - Column 12, Line 20 --- -/-	11,12

Further documents are listed in the continuation of box C.

Patent family members are listed in annex.

* Special categories of cited documents :

- "A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance
- "E" earlier document but published on or after the international filing date
- "L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)
- "O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means
- "P" document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed

- "T" later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention
- "X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone
- "Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art.
- "&" document member of the same patent family

1 Date of the actual completion of the international search

5 May 1998

Date of mailing of the international search report

25.05.98

Name and mailing address of the ISA

European Patent Office, P.B. 5818 Patenttaan 2
NL - 2280 HV Rijswijk
Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl,
Fax: (+31-70) 340-3016

Authorized officer

Van Amsterdam, L

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International Application No
PCT/EP 97/06900

C.(Continuation) DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X	WO 96 22968 A (E.I. DU PONT DE NEMOURS AND CO) 1 August 1996 cited in the application see examples 1-5 See table 1-2	10
A	---	1,13
A	EP 0 650 959 A (RHONE-POULENC CHIMIE) 3 May 1995 see examples	13

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Information on patent family members

International Application No

PCT/EP 97/06900

Patent document cited in search report	Publication date	Patent family member(s)	Publication date
GB 1161645 A	13-08-69	BE 715886 A DE 1643124 A DE 1668785 A FR 1565291 A NL 6807476 A US 3541178 A	16-10-68 16-09-71 23-12-71 25-04-69 03-12-68 17-11-70
EP 273900 A	06-07-88	GB 2199589 A FI 875775 A,B JP 2560057 B JP 63190835 A US 4831200 A	13-07-88 01-07-88 04-12-96 08-08-88 16-05-89
FR 2212311 A	26-07-74	US 3842137 A AU 6409574 A BE 809325 A DE 2400034 A GB 1424288 A JP 49095903 A	15-10-74 03-07-75 02-07-74 04-07-74 11-02-76 11-09-74
US 3900526 A	19-08-75	US 4020119 A US 3787511 A	26-04-77 22-01-74
WO 9622968 A	01-08-96	CA 2208040 A EP 0804412 A US 5696280 A	01-08-96 05-11-97 09-12-97
EP 650959 A	03-05-95	FR 2711987 A CA 2134940 A CN 1108643 A DE 69405344 D DE 69405344 T JP 2623448 B JP 7188144 A NO 944153 A US 5488129 A	12-05-95 04-05-95 20-09-95 09-10-97 26-02-98 25-06-97 25-07-95 04-05-95 30-01-96

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Intern: als Aktenzeichen
PCT/EP 97/06900

A. KLASIFIZIERUNG DES ANMELDUNGSGEGENSTANDES
IPK 6 C07C253/10 C07C255/07 C07C7/167 C07C255/04

Nach der Internationalen Patentklassifikation (IPK) oder nach der nationalen Klassifikation und der IPK

B. RECHERCHIERTE GEBIETE

Recherchierte Mindestprüfstoff (Klassifikationssystem und Klassifikationssymbole)

IPK 6 C07C

Recherchierte aber nicht zum Mindestprüfstoff gehörende Veröffentlichungen, soweit diese unter die recherchierten Gebiete fallen

Während der internationalen Recherche konsultierte elektronische Datenbank (Name der Datenbank und evtl. verwendete Suchbegriffe)

C. ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN

Kategorie*	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr.
X	GB 1 161 645 A (UNION RHEINISCHE BRAUNKOHLEN KRAFTSTOFF AG) 13.August 1969 siehe Beispiel 2 ---	11,12
X	EP 0 273 900 A (LABOFINA SA) 6.Juli 1988 siehe Beispiele 1,2 ---	11,12
X	FR 2 212 311 A (MONSANTO CO) 26.Juli 1974 siehe Beispiele ---	11,12
X	US 3 900 526 A (M.M. JOHNSON ET AL) 19.August 1975 siehe Spalte 11, Zeile 49 - Spalte 12, Zeile 20 ---	11,12
	-/-	

Weitere Veröffentlichungen sind der Fortsetzung von Feld C zu entnehmen

Siehe Anhang Patentfamilie

* Besondere Kategorien von angegebenen Veröffentlichungen :

"A" Veröffentlichung, die den allgemeinen Stand der Technik definiert, aber nicht als besonders bedeutsam anzusehen ist

"E" Älteres Dokument, das jedoch erst am oder nach dem internationalen Anmeldedatum veröffentlicht worden ist

"L" Veröffentlichung, die geeignet ist, einen Prioritätsanspruch zweifelhaft erscheinen zu lassen, oder durch die das Veröffentlichungsdatum einer anderen im Recherchebericht genannten Veröffentlichung belegt werden soll oder die aus einem anderen besonderen Grund angegeben ist (wie ausgeführt)

"O" Veröffentlichung, die sich auf eine mündliche Offenbarung, eine Benutzung, eine Ausstellung oder andere Maßnahmen bezieht

"P" Veröffentlichung, die vor dem internationalen Anmeldedatum, aber nach dem beanspruchten Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist

"T" Spätere Veröffentlichung, die nach dem internationalen Anmeldedatum oder dem Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist und mit der Anmeldung nicht kollidiert, sondern nur zum Verständnis des der Erfindung zugrundeliegenden Prinzipa oder der ihr zugrundeliegenden Theorie angegeben ist

"X" Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann allein aufgrund dieser Veröffentlichung nicht als neu oder auf erforderlicher Tätigkeit beruhend betrachtet werden

"Y" Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann nicht als auf erforderlicher Tätigkeit beruhend betrachtet werden, wenn die Veröffentlichung mit einer oder mehreren anderen Veröffentlichungen dieser Kategorie in Verbindung gebracht wird und diese Verbindung für einen Fachmann nahelegend ist

"g" Veröffentlichung, die Mitglied derselben Patentfamilie ist

1

Datum des Abschlusses der internationalen Recherche

5.Mai 1998

Absendedatum des internationalen Rechercheberichts

25.05.98

Name und Postanschrift der Internationalen Recherchebehörde
Europäisches Patentamt, P.B. 5818 Patentlaan 2
NL - 2280 HV Rijswijk
Tel: (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl
Fax: (+31-70) 340-3016

Bevollmächtigter Bediensteter

Van Amsterdam, L

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Intern.ales Aktenzeichen

PCT/EP 97/06900

C.(Fortsetzung) ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN

Kategorie ^a	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr.
X	WO 96 22968 A (E.I. DU PONT DE NEMOURS AND CO) 1.August 1996 in der Anmeldung erwähnt siehe Beispiele 1-5 siehe Tabellen 1-2	10
A	---	1,13
A	EP 0 650 959 A (RHONE-POULENC CHIMIE) 3.Mai 1995 siehe Beispiele -----	13

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Angaben zu Veröffentlichungen, die zur selben Patentfamilie gehören

Int. nationales Aktenzeichen

PCT/EP 97/06900

Im Recherchenbericht angeführtes Patentdokument	Datum der Veröffentlichung	Mitglied(er) der Patentfamilie		Datum der Veröffentlichung
GB 1161645 A	13-08-69	BE	715886 A	16-10-68
		DE	1643124 A	16-09-71
		DE	1668785 A	23-12-71
		FR	1565291 A	25-04-69
		NL	6807476 A	03-12-68
		US	3541178 A	17-11-70
EP 273900 A	06-07-88	GB	2199589 A	13-07-88
		FI	875775 A, B	01-07-88
		JP	2560057 B	04-12-96
		JP	63190835 A	08-08-88
		US	4831200 A	16-05-89
FR 2212311 A	26-07-74	US	3842137 A	15-10-74
		AU	6409574 A	03-07-75
		BE	809325 A	02-07-74
		DE	2400034 A	04-07-74
		GB	1424288 A	11-02-76
		JP	49095903 A	11-09-74
US 3900526 A	19-08-75	US	4020119 A	26-04-77
		US	3787511 A	22-01-74
WO 9622968 A	01-08-96	CA	2208040 A	01-08-96
		EP	0804412 A	05-11-97
		US	5696280 A	09-12-97
EP 650959 A	03-05-95	FR	2711987 A	12-05-95
		CA	2134940 A	04-05-95
		CN	1108643 A	20-09-95
		DE	69405344 D	09-10-97
		DE	69405344 T	26-02-98
		JP	2623448 B	25-06-97
		JP	7188144 A	25-07-95
		NO	944153 A	04-05-95
		US	5488129 A	30-01-96